

**ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ
ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ
ΣΤΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ
ΤΑΞΗ: Β'**

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

ΘΕΜΑΤΑ
copyright © 2005- 2006

1. Σημειώστε με Σ τη σωστή και με Λ τη λανθασμένη πρόταση:
 - α. Η μετατροπή αερίου σώματος σε υγρό ονομάζεται εξάτμιση.
 - β. Η μονάδα μέτρησης της πυκνότητας στο SI είναι το 1 kg/m^3
 - γ. Το βρώμιο είναι υγρό αμέταλλο με χρώμα κίτρινο.
 - δ. Το σύμβολο N αντιστοιχεί στο στοιχείο νάτριο.
 - ε. Τα μίγματα αποτελούνται από διαφορετικά είδη μορίων.
 - στ. Όταν αυξάνεται η θερμοκρασία, η ταχύτητα των αντιδράσεων ελαττώνεται.
2. α. Τι είδους μίγματα διαχωρίζουμε με τη μέθοδο της εξάτμισης;
β. Ποια μέθοδο θα προτείνατε για το διαχωρισμό των μιγμάτων:
οινόπνευμα-νερό και λάδι-νερό.

3. 120 g αλατιού διαλύονται σε 360 g νερού και προκύπτει διάλυμα όγκου 400 ml.
 - α. Να βρεθεί η % w/w του διαλύματος.
 - β. Να βρεθεί η % w/v του διαλύματος.

4. α. Τι ονομάζεται ατομικός αριθμός ενός στοιχείου;
β. Να συμπληρώσετε τον πίνακα:

Στοιχείο/ίον	Z	A	Αριθμός p	Αριθμός e	Αριθμός
Ca	20				20
Zn ²⁺				7	7
O ²⁻	8	16			

5. Να συμπληρώσετε τα κενά στις επόμενες προτάσεις:
 - α. Στις χημικές αντιδράσεις τα αναδιατάσσονται και προκύπτουν νέα.....
 - β. Το σκούριασμα του σιδήρου είναι μια χημική αντίδραση που γίνεται με.....
ταχύτητα.
 - γ. Οι ενώσεις και τα.....αποτελούνται από άτομα με διαφορετικό ατομικό αριθμό.
 - δ. Διάλυμα περιεκτικότητας 10% w/w σημαίνει ότι σε 100 g διαλύματος
περιέχονται 10... διαλυμένης ουσίας και 90g
 - ε. Οι αντιδράσεις που εκλύουν θερμότητα στο περιβάλλον λέγονται
 - στ. Στον πυρήνα κάθε ατόμου υπάρχουν πρωτόνια και

6. α. Να αναφέρετε δύο διαφορές μεταξύ μιγμάτων και χημικών ενώσεων:
β. Σημειώστε με Μ τα μίγματα και με Ε τις χημικές ενώσεις:

αλάτι	θαλασσίνο νερό
ζάχαρη	αέρας
χώμα	οινόπνευμα

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

7. α. Ποια σωματίδια ονομάζονται ιόντα; Πώς προκύπτουν τα κατιόντα;

β. Να αντιστοιχίσετε τα σύμβολα της πρώτης στήλης με τα στοιχεία της δεύτερης στήλης:

ΣΥΜΒΟΛΟ

1. N
2. C
3. Ca
4. S
5. K
6. Mg

ΣΤΟΙΧΕΙΟ

Α. Ασβέστιο

Β. Μαγνήσιο

Γ. Κάλιο

Δ. Θείο

Ε. Άζωτο

ΣΤ. Άνθρακας

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

8. α. Να διατυπώσετε την αρχή της διατήρησης της μάζας (Λαβουαζιέ).
β. Να συμπληρώσετε τις επόμενες αντιδράσεις με τους κατάλληλους συντελεστές:
- i) $\dots\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \dots\text{FeO}$
 - ii) $\dots\text{S} + \dots\text{O}_2 \rightarrow \dots\text{SO}_3$
 - iii) $\dots\text{Na} + \text{H}_2 \rightarrow \dots\text{NaH}$.

9. α. Πόσα g ζάχαρης και πόσα g νερού περιέχονται σε 200 g διαλύματος ζαχαρόνερου περιεκτικότητας 20 %w/w;
β. Αν αραιώσουμε το παραπάνω διάλυμα με προσθήκη νερού, τι θα πάθει η περιεκτικότητα του διαλύματος;

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006



ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΝΑ ΑΠΑΝΤΗΘΟΥΝ ΤΑ 6 ΑΠΟ ΤΑ 9 ΘΕΜΑΤΑ!